⑩ 公開特許公報(A) 昭63-125311

識別記号 庁内整理番号 砂公開 昭和63年(1988)5月28日 @Int Cl.4 B 29 C 8415-4F 8415-4F 8415-4F 33/02 33/40 35/02 В 29 D 30/00 B 29 K 21:00 105:24 B 29 L 30:00 4F 審査請求 未請求 発明の数 1 (全8頁)

図発明の名称 ゴム製品の成型加硫方法

. 28-

②特 願 昭61-271734

②出 願 昭61(1986)11月17日

79発 明 隆 東京都小平市小川東町3-1-1 者 楯 次 本 ⑫発 明 者 孝 小 島 彦 東京都小平市小川東町3-1-1 79発 明 者 冨 田 誠 介 東京都小平市小川東町3-1-1 ①出 顖 株式会社ブリヂストン 東京都中央区京橋1丁目10番1号 人 砂代 理 弁理士 久米 英一 外1名

明 細 鬱

1. 売明の名称

ゴム製品の成型加竜方法

2 . 特許請求の範囲

- (1) 加蔵用ブラダーを用いてゴム製品を成型加硫するに当り、用いられる加磁用ブラダーが、
- (A) 有機ゴム, (B) ポリオルガノシロキサン及び(C) 有機ゴムを分子中にSi-H落を含有するシリコーン化合物で変性したシリコーン変性有機ゴムを主成物としてなるゴム組成物より形成してなるものであることを特徴とするゴム製品の成型加磁方法。
- (2) 有機ゴムは主鎖にイソブチレン連鎖を有するものである特許請求の範囲第1項記載のゴム製品の成型加酸方法。

3. 免明の詳細な説明

【産業上の利用分野】

木苑明はゴム製品の成型加破方法に係り、特に タイヤ等の成型加破に適する、改良された加破用 ブラダーを用いるゴム製品の成型加破方法に関す る.

[従来の技術]

従来、ニューマチックゴム車両用タイヤは、成型プレスにより未成型のタイヤを成型し、硬化させて製造されており、該成型プレス中では、未成型のタイヤは内部液体膨張性ブラダーにより金型表面に対して外方にプレスされる。この方法により、 米成型タイヤは、タイヤのトレッドパターンおよび 側壁の 構造を決定する外部金型表面に対応して成型加強される。

このようなタイヤのゴム製品の返型加破に用いられる加能用ブラダーの組成物としては、従来、有機ゴム、特にブチルゴムが用いられてきた。 しかしながら有機ゴムよりなる加破用ブラダーはタイヤ内面との離型性が悪く、タイヤ取り外しの存に、ブラダーが曲がる傾向があり、全型での表での成型が不良となる。また、ブラダーの表面が摩託され粗面となり、ブラダー表面が、タイヤ硬化サイクルのブラダーの収縮
過程でタイヤの内面に粘着する可能性がでてく

·る。更に、気泡がブラダーとタイヤ表面との間に 閉じ込められ、熱移動が不充分となり、タイヤ加 破欠陥を助長することになる。

このようなことから従来の加破用ブラダーにおいては、タイヤ内面との潤滑性を良好なものとするための、シリコーンエマルジョン等からなタイヤ内面に離型剤を塗布することは、製造工程の面があるばかりでなく、この離型剤がタイヤ成型加破時において悪影響を及ぼし、不良品発生の原因となる場合がしばしばあった。

このような問題を解決する方法として、加破用 ブラダーの有機ゴム表面をシリコーンにより改質 する方法が試みられており、メチル水楽シラン、 又はジメチル水楽シランを用いるもの(特開昭57 - 111394)やヒドロキシルシランを用いる もの(特開昭57-111393、特開昭57-119992)が提案されている。

[発明が解決しようとする問題点]

性有機ゴムを主成分としてなるゴム組成物より形成してなるものであることを特徴とするゴム製品の成型加磁方法を要冒とするものである。

以下に本苑明につき詳細に説明する。

本発明で用いられる加強用プラダーを形成する

しかしながら、上記従来のシリコーンによる有機ゴムの表面改質方法では、プラダー表面とタイヤ内部との離型剤は改良され、離型剤を用いる事なくタイヤを成型加磁できる反面、プラダー表面の耐久性が極端に悪くなり、実用的ではないという問題点を有していた。このため、機械的強度、耐熱性、耐熱水性等の物理的性質に優れかつ離型性に優れた実用性の高い加磁用プラダーの出現が切望されていた。

[問題点を解決するための手段]

本発明は上記実情に鑑み、加磁用プラダーの耐然水性、耐久性等を改善すると共に、加磁用プラダーの成型加工作業性を改善し、また得られる製品の成型加磁方法を提供することができるゴム製品の成型加磁方法を提供するいであり、加磁用プラダーを用いられる加磁プラダーが、(A) 有機ゴム、(B) ポリオルガシロキサン及び(C) 有機ゴムを分子中にSi-H基を含有するシリコーン化合物で変性したシリコーン

ゴム組成物は(A) 有機ゴムと(B) ポリオルガノシロキサン、及び(C) 有機ゴムを分子中にSi-H基を含有するシリコーン化合物で変性したシリコーン変性有機ゴムとを含む。

(A) 有機ゴムとしては、天然ゴム、イソプレンゴム、スチレンブタジェンゴム、ブタジェンゴム、アクリロニトリルブタジェンゴム、エチレンプロピレンシェンゴム(EPDM)、その他、ブチルゴム、ロゲン化ブチルゴム、ファ素ゴム、アクリルゴム、エチレン酢酸ピニル共 低合体、エチレンーアクリレートゴム等が挙げられる。これらのうち、ブチルゴム、ロゲン(、特に、ブチルゴムが好ましい。

(A) 有機ゴムは、ポリオルガノシロキサンとの均一分散性、混錬作業性等の面から、そのムーニー粘度が20~150の範囲、好ましくは30~100の範囲、とりわけ40~80の範囲のものが好適である。このような粘度の有機ゴムを用

・いることにより、安定した品質及び特性を有する ゴム組成物を得ることができる。有機ゴムのムー ニー粘度が上記範囲外であると、温線作業性、分 散性が悪くなり、品質、特徴を維持することが困 難になる。

また、(B) ポリオルガノシロキサンは、一般式

(式中 R、 R ′ は炭化水洗置換基、 n は 3 以上の 整数を示す。 R、 R ′ は同じであっても良く、 異 なっていても良い。)

で、設されるポリオルガノシロキサンで、 そのケィ来原子に結合した 1 価の有機 R. R. L. としては、 メチル B. 、エチル B. 、プロピル B. 、ブチル B. 、ペンチル B. 、ヘキシル B. 、ヘプチル B. 、オクチル B. 、ノニル B. 、デシル B. 、ドデシル B. のようなアルキル B. : 2 - フェニルエチル B. 、2 - フェ

(B) ポリオルガノシロキサンの低合度、即ち、 前記一般式の n は、5 0 以上、好ましくは 2000以 上、更に好ましくは 5000以上であることが好適で ある。低合度が5 0 未満であると、カーボンプラ ックにより補強され難く、しかも混練時の作用性 が悪くなる。

本発明においては、加破用ブラダーを形成する ゴム組成物に十分な物性を得るために、ポリオル ガノシロキサンは、架橋ないし有機ゴムと共架橋 させて、網目構造を形成させるのが好ましい。勿 論、本発明においては架橋ないし共架橋しない場合でも、十分な効果は得られる。

 ニルプロピル茲のようなアラルキル茲:フェニル 益、トリル指、キシレニル茲、ヒープチルフェニ ル店のようなアリール店: およびクロロメチル 茲、 3,3,3-トリフルオロプロピル基、クロロフ ェニル茲、フルオロフェニル茲、ジクロロフェニ ル盐、トリクロロフェニル盐、テトラクロロフェ ニル基、メトキシフェニル基のような置換炭化水 紫悲が例示され;さらに少なくとも1個のC=C 脂肪族2重結合をもつ架橋性置換基として、ビニ ル基、アリル基、4-ペンテニル基、4-ヘキセ ニル基のようなアルケニル茲; エチリテンノルボ ルニル蕗、メチレンノルボルニル茲のようなアル キリデンノルボルニル共:シクロオクテニル基の ようなシクロアルケニル基:ジシクロペンテニル 基などが例示されるが、これらに限定されるもの ではない。これらの有機基のうち、合成のし易さ 及びポリオルガノシロキサンとしての耐熱性、耐 **候性、離型性等の諸特性を具備させるために、好** ましくは60モル%以上、さらに好ましくは90 モル%以上はメチル基が用いられる。

であることが必要であるが、特に有機パーオキシド以外の架橋剤を用いる場合には、上述の架橋性 置換基が、シロキサンの珪素原子から少なくとも 1個の炭素原子を介してC = C脂肪族2 重結合を 有するようなものであることが好ましい。また、 架橋性置換抜は5個以上の炭素原子を有するもの であることが好ましい。

また、(C) 成分であるシリコーン変性有機ゴムは、有機ゴムすなわちC=C2重結合を主鎖、健績もしくは末端に有する炭化水素系の重合体に分子中にSi-H基を含有するシリコーン化合物のヒドロシリル化反応により変性されたものである。

前記シリコーン変性有機ゴムに用いられる基材となる有機ゴムとしては天然ゴム、イソプレンゴム、スチレンブタジェンゴム、ブタジエンゴム、アクリロニトリルブタジェンゴム等のジェン系ゴム、エチレンプロピレンジェンゴム(EPDM)等のエチレンー a オレフィン系ゴム、その他、ブチルゴム、ハロゲン化プチルゴム、フッ溝 ゴム・アクリルゴム、末端C=C2 重結合ポリインブチ

・レン等が挙げられる。

これらのうち、木発明に用いられる有機ゴムは、(A) 成分である有機ゴムと同じもしくは類似した主鎖構造を持つものが好ましく、特に、ブチルゴム、ハロゲン化プチルゴム末端C=C2 重結合ポリイソブチレン等主鎖にイソブチレン連鎖を有する重合体を用いるのが特に望ましい。

また、有機ゴムを変性するのに用いられるシリコーン化合物、また、有機ゴムを変性するのに用いられるシリコーン化合物としては、Si-H店を含有する物質であれば限定されるものではないが、直鎖状、分岐状、または環状のポリオルガノハイドロジェンシロキサンが好ましい。Si-H結合の存在するシロキサン単位は、設ポリシロキサンの末端洗、中間基、分岐基のいずれでもさしつかえない。

ポリオルガノハイドロジェンシロキサンのケイ 来原子に結合した1価の有機基としては、メチル 基、エチル基、プロピル基、プチル基、ペンチル 基、ヘキシル基、オクチル基、デシル基のような

が困难となる場合がある。さらに前記シリコーン 化合物中のSi-H基を含むセグメントの比率 [m/(m+n) × 100] は5 0 %以下が好ましく、特に 2 0 %以下が好ましい。Si-H基比率が高すぎると 反応中のゲル化を起こしてしまい実質的に相解化 性能がなくなってしまう場合がある。

また(C) 成分であるシリコーン変性有機ゴムにおける有機ゴム/シリコーン化合物比率は各セグメント単位比率 [(A/A+B) × 100] が0.! ~ 60%の範囲が好ましく、特に0.5~30%の範囲が好ましい。

ここで、A及びBは次の式から算出される。

 $A = N \times (m+n)$

N; 反応する変性シリコーン化合物の数m; Si-H結合を含有するセグメントの数n; Si-H結合を含有しないセグメントの数

 $B = M \times p$

M: 反応する有機ゴムの数 p: 有機ゴムのセグメント数 である。

また、Si-H基を含有するシリコーン化合物としては、このほかに上述の有機基と水素原子がケイ素原子にそれぞれ結合したポリシルメチレンや、ポリシルエチレン・シロキサン共低合体などが挙げられる。

また、このシリコーン化合物の重量平均重合度は、10~5000の範囲が好ましく、更には50~3000の範囲、特には90~1000 範囲が好ましい。変性シリコーン化合物の重量平均抵合度が10以下だと相溶化剤としての性能が極端に乏しくなる場合があり、5000を終えると合成しにくいうえに実質的に有機ゴムとの反応

各セグメント単位比率 [(A/A+B)×100] が 0.1 %以下でも 6 0 %以上では相溶性能が実質 上発揮されない場合がある。

このシリコーン変性有機ゴムは前記の有機ゴム 拮材に変性シリコーン化合物をヒドロシリル化反 応により変性して得られる。

また上記ヒドロシリル化反応の遂行段階において退移金属錯体の触媒を必要とする。

 ・反応時間は伸ばす必要がある。溶剤は使用しなく でもよいが、使用する場合はエーテル類、脂肪族 炭化水業類、芳香族炭化水素類およびハロゲン化 炭化水楽類のような不活性溶剤が適当である。

本発明に係わる加破用プラダーを形成するゴム組成物は以上のような(A) 有機ゴム、(B) シリコーンゴム、(C) シリコーン変性有機ゴムを主成分としこれらに加磁剤、補強剤、加工助剤等を加えたのち加熱硬化して得られる。

本発明に係る加破用ブラダーを形成するゴム組成物は、(A) 有機ゴムと(B) ポリオルガノシロキサン及び(C) シリコーン変性有機ゴムを含み、その組成比 (重量比) が(A) / [(B) + (C)] = 40/60~95/5の範囲が好ましく、更に、(A) / [(B)+(C)] = 50/50~85/15の範囲が好ましい。特に加磁用ブラダーに耐熱水性が要求される場合には(A) / [(B)+(C)] = 65/45~95/5であることが望ましい。この場合[(B)+(C)]が60%以上であると、十分な物性が得られず、また[(B)+(C)]が5%以下であると、

ド、α.α´ービス(t-プチルパーオキシー 5-ジ(ヒーブチルパーオキシ)ヘキサン、2,5-ジ メチルー2.5-ジ(t-ブチルパーオキシ)ヘキシ ン-3、アセチルパーオキシド、イソプチリルパ ーオキシド、オクタノイルパーオキシド、デカノ イルパーオキシド、ラウロイルパーオキシド、3。 3,5-トリチルヘキサノイルパーオキシド、スクニ ックアンドパーオキシド、ベンゾイルパーオキシ ド、 2,4-ジクロロベンゾイルパーオキシド、 血ー トリオイルパーオキシド、ジイソプロピルパーオ キシジカーボネート、ジー2-エチルヘキシルパ ーオキシカーボネート、ジーn-プロピルパーオ キシカーボネート、ジミリスチルパーオキシジカ ーポネート、ジアリルパーオキシジカーボネー ト、ジー2-エトキシエチルパーオキシジカーポ ネート、ジメトキシイソプロピルパーオキシカー ポネート、ジー (3-メチルー3-メトキシブチ ル)パーオキシカーボネート、ヒープチルパーオ キシアセテート、ヒーブチルパーオキシイソブチ

十分な離型性が得られない。

本発明において、架橋もしくは共保権反応に用 いられる加強剤としては、メチルエチルケトンパ ーオキシド、シクロヘキサノンパーオキシド、 3,3,4-トリメチルシクロヘキサノンパーオキシ ド、メチルシクロヘキサノンパーオキシド、メチ ルアセトアセテートパーオキシド、アセチルアセ トンパーオキシド、1,1-ビス(ヒープチルパーオ キシ) 3.3.5-トリメチルシクロヘキサン、1.1-ビ ス(1 - ブチルパーオキシ)シクロヘキサン、2, 2-ビス(t-プチルパーオキシ)オクタン、 α-ブチルー4.4 ピス(t-ブチルパーオキシ)バラ レート、2,2-ビス(t-プチルパーオキシ)ブタ ン、レープチルヒドロパーオキシド、クメンヒド ロパーオキシド、ジイソプロピルベンゼンヒドロ パーオキシド、p-メタンヒドロパーオキシ ド、ジクミルパーオキシド、2.5-ジメチルヘキサ ン-2,5- ジヒドロパーオキシド、1,1,3,3 ーテト ラメチルプチルヒドロパーオキシド、ジーヒーブ チルパーオキシド、ヒープチルクミルパーオキシ

レート、ヒープチルパーオキシピバレート、ヒー ブチルパーオキシネオデカノエート、クミルパー オキシネオデカノエート、ヒーブチルパーオキシ - 2 - エチルオクタノエート、ヒーブチルパーオ キシー3,5,5-トリメチルヘキサノエート、 t ーブ チルパーオキシラウレート、ヒープチルパーオキ シベンゾエート、ジーヒープチルパーオキシイソ フタレート、 2,5-ジメチルー2,5-ジ (ベンゾィル パーオキシ)ヘキサン、t~ブチルパーオキシマ レイン酸、t-ブチルパーオキシイソプロピルカ ーポネート、クミルパーオキシオクタノエート、 t - ヘキシルパーオキシピパレート、t - ブチル パーオキシネオヘキサノエート、ヒーヘキシルク パーオキシネオヘキサノエート、アセチルシクロ スルホニルパーオキシド、ヒープチルパーオキシ アリルカーポネート等が例示される有機パーオキ シド、破黄、 破黄類似化合物、ジペンタメチレン チウラムテトラスルフィド、テトラメチルチウラ ムジスルフィド、テトラエチルチウラムジスルフ ィド、テトラブチルチウラムジスルフィド符のチ ・ウラム化合物、2-(4-モルホリノージチオ) "ベンゾチアゾール等のチアゾール化合物、4.4 ′ - ジチオジモルホリン、N.N-4-チオピス(ヘキ サヒドロー2H-アゼピノン-2)、アルキルフ ェノールジスルフィド、高分子多流化物等で例示 される破貨供与体、pーキノンオキシム、p ´, p ´ - ジベンゾイルキノンオキシム、ポリニトロ ソベンゼン、 N - (2-メチル-2-ニトロプロ ビル)-4-ニトロソアニリン等で例示されるオ キシム及びニトロソ化合物、アルキルフェノール ・ホルムアルデヒド樹脂、熱反応性フェノール樹 脂、メラミン・ホルムアルデヒド縮合物、トリア ジン・ホルムアルデヒド縮合物、ハロゲン化アル キルフェノール・ホルムアルデヒド樹脂等で例示 される樹脂加酸剤、ジチオール化合物、ポリアミ ン類、ポリオール金属酸化物等、その他、アルキ ルフェノール樹脂系、キノイド系の広範囲の架構 削が挙げられるが、これらの中でも特に樹脂系も しくはイオウ供与系の架橋剤が好ましい。

本発明に係る加強用ブラダーを形成するゴム組

ある.

本発明に係るゴム組成物には、必要に応じて、 その他の充塡剤を配合することができる。これら の充填剤としては、煙霧質シリカ、沈澱シリカ、 シリカエアロゾル、粉砕石英、重質炭酸カルシウ ム、軽質皮カル、白亜、胡粉、マグネシウム含有 特殊炭カル、白鷺華、炭酸マグネシウム、マグネ サイト、カオリナイト、ティッツカイト、ナクラ ナイト、ハロイサイト、加水ハロイサイト、アロ フェン、パイロフィライト、タルク、モンモリロ ナイト、バイデライロ、ヘクトライト、サポナイ ト、ノントロナイト、セリナイト、イライト、白 歯母、金雪母、黒雲母、アメサイト、シャモサイ ト、クロンステダイト、ハードクレー、ソフトク レー、カオリンクレー、焼成クレー、珪藻土、ジ プサイト、バイヤライト、ペーマイト、ジアスポ ア、γ-アルミナ、α-アルミナ、皮酸パリウ ム、炭酸ストロンチウム、ベントナイト、シラ ス、亜鉛草、炭酸亜鉛、酸化亜鉛、活性白土、水 酸化アルミニウム(ハイジライト)、酸化チタ

成物に補強用カーボンブラックを用いる場合には、カーボンブラックとして、電子顕微鏡により 測定された平均粒子径が1000 以下、特に 600 以下であるものが好ましい。カーボンブ ラックの平均粒子径が1000 を超えると、十 分な補強効果が得られない場合がある。平均粒子 怪が1000 以下のカーボンブラックとして は、SRF GPF HNF ACEF FF FEF HAF ISAF SAF EPC MPC HPC CC GERNAN CF SCF XCF アセチレン ブラック、ケッチェンブラック等が挙げられる。

また、カーボンブラックのは配合量は、有機ゴムとポリオルガノシロキサンとの総量100重量部、好ましくは5~100重量部、安ましくは10~70重量部、安まるのが好適である。有機ゴム及びポリオルガノシロキサンの総量100重量部に対するカーボンブラックの量が、2重量部未満であっても、ソフラックの量が、2重量部未満であっても、とり0重量部を超える量であれまく、また200重量部を超えると、萎しく加工作楽性が悪くなる場合が

本発明のゴム製品の成型加磁方法は、(A) 有 板ゴム、(B) ポリオルガノシロキサン、(C) シリコーン変性有機ゴム、カーボンブラック、及 び、その他の添加剤を加磁剤により硬化・成型し て形成された加磁用ブラダーを内装した成型機 に、被成型物を装塡し、加熱加圧するものであ 、「り、その他、製造条件は通常採用されている条件 ・ で良い。

[作用]

本発明による(A)有機ゴム、(B)シリコーンは、(C)シリコーンを性有機ゴムを主成物としたゴム組成により形成を打力が強い、耐熱性に優れた加強を関いて、対したが、対して、対し、など、対し、など、対し、など、対し、など、対し、ができるには、ができるによる。

従って、このような加破用ブラダーを用いる本 発明の方法によれば、成型不良品の発生率が著し く低波され、効率良くゴム製品の成型加破を行な うことができる。

[実施例1]

たのち真空乾燥する事にシリコーン変性プチルゴ ムを製造した。

[製造例2]

製造例 1 と同様の操作に基づき取量平均分子量6万、不飽和度 0 ・5 %のブチルゴムのクロロホルム溶液 5 0 0 重量部、重合度 5 0 、SiH 比率 1 0 %、置換基がすべてメチル基の変性シリコーンオイル 8 0 重量部及び白金・エチレン錆体 0.005 重量部にて、シリコーン変性プチルゴムを製造し

[実施例1,2、比較例1,2]

第1表に示した配合及び物性のゴム組成物を用いて加破用ブラダーを成型加工し、これを用いて常法に従ってタイヤを加破し、ブラダーの性能を 銀師した。

第1 表より、本発明の方法によれば、極めて効 取良くタイヤの製造を行なえることが認められる。

[効 및]

以上詳述した通り、本発明のゴム製品の成型加

以下に実施例及び比較例を挙げて本発明を更に 具体的に説明するが、本発明はその要旨を超えない限り、以下の実施例に限定されるものではない。なお、各例の説明に先立ち、本発明に使用したシリコーン変性有機ゴム及びその製造例を説明する。

[製造例 L]

破方法は、シリコーン変性有機ゴムを相容化剤と して用いることを特徴とした有機ゴム/ポリオル ガノシロキサンの混合ゴム組成物にて形成された 加磁用ブラダーを用いるものである。

しかして、この加藤用ブラダーは離型性に優れ、かつ破板的強度、耐熱性、耐熱性、耐熱水性、耐久性等の物理的性質にも極めて優れる。

従って、木発明の方法によれば、

- ① 離型剤を用いることなくゴム製品の成型加破 が可能である。
- ② このため成型不良品が殆ど発生せず、歩留まりが顕著に向上される。
- ③ 加硫用プラダーの寿命が長い。

等の効果が奏され、低コストで効率良くゴム製品 の成型加磁を実施することができる。

箉		麦
20	1	20 0

																	実 1		i	és L		6 1 2					比 1	*	æ		6 1 2	
æ		☆																														
1		ブラ	r n	<i>,</i>	٨	ж	1									5	4				5	4			l	6	0		1	0	0	
}		* !										Ж	2			3	6			1	3	6			İ	4	0				0	
[シリ									٨					1		Ж	3 ·	1	1		×	4	ļ		_	- 1			_	
		カ -						ク	Ж	5						4	0				4	0			1	4	0			4	0	
		酸	1Ł		亜		鉛							1			5]		5					5				5	
		スラ	7	'n	ン	醸					_						5 3 7			1		3 7]		3	ı			3	
								_		樹	脂	※	6	i			7					7			l		3 7 5	l			5 3 7 5	
		7 1	1 7	*	1	ル	ж	7									5			i		5					5	- 1			5	
物		''																														
	47)	期	1	,	性																							- 1				
		31 3	铁	度	(k g	/ c	s 2)	ж	8				1	0	7		6	1	0	1		3		8	6	οĺ	1	3	2	. 5
		破货	斤時	伸	U	(%)	*	8				l	8	7	0			8	9	0			5	6	0	- 1	8	ı	0	
		硬度														5	1				5	0			1	4	9	ì		5	2	
	耐	熱	水			*								1											1							
		31 3											•	1		-	9			-	_	1			-		2	- 1			8	
		破損				変	化	率							-	1	1			-	1	3			-	4	ı	- 1		-	9	
	耐	热		*		п.											_					_			ŀ		_					
		31 B												ı		-	8		l		-	9			-		2		-	4	1	
		破損	7 89	144	U	笈	15	#6								_	7				_	8			-	1	1	- [-	3	7	
ブラ	y	として	න	性	能																							\neg				
		雄	型			×	1 2							- 1			0					0					0	i			×	
		耐	久			*											ŏ		1			0			l		×	- 1				

なお、第1表中、※1~※13は次の通りであ ※ ll:オープン中、160℃で96時間加熱 ŏ.

※1:日本合成ゴム(株)製 IIR288

※2:重合度8000、ケイ素原子に結合した有機 苫の0.1モル%がピニル基で残余がメ チル基であるポリジオルガノシロキサン

※3:製造例1で得たシリコーン変性プチルゴ

※ 4 :製造例2で得たシリコーン変性プチルゴ

※ 5 : SAF 東海カーボン (株) 製シーストS (平均粒径約150)

※ 6 : 住友化学工業(株)製タッキロール 250!

※ 7 : 富士 関産 (株) 製

アロマックス1000

※8:引强速度300mm/min(DIN3号)

* 9 : JIS A (JIS K 8301)

※10:オートクレープにより180°Cで15時 間熱水処理し、※8と同一の条件で測定 して求めた変化率(%)

後、※8と同一の条件で測定して求めた

変化率(%)

※12:離型剤なしにタイヤを成型加硫できるか

否か

※13:比較例2との耐比

比較例2よりも同等もしくは耐久性が良

好な場合はO不良な場合はX

特許出願人 株式会社 プリヂストン

英 代理人弁理士 久 米

木 悦 代理人弁理士 鈴